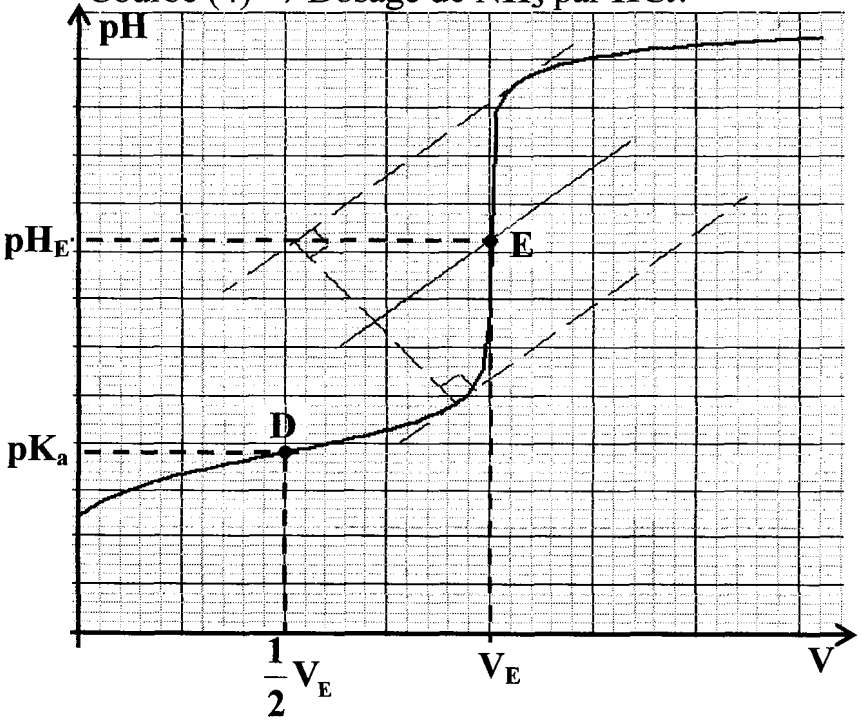
par **NaOH.** C'est le dosage d'un acide faible car il y a 2 points d'inflexion **E et D.**

•Courbe (4) ⇒ Dosage de NH_3 par **HCl**.



2°) La Réaction bilan entre les 2 solutions est exothermique, instantanée et totale

* **(1)** et **(2)** $\Rightarrow H_3O^+ + OH^- \longrightarrow 2H_2O$

$K = \dfrac{1}{Ke} = 10^{14}$ très grande (R totale).

* $RCOOH + OH^- \longrightarrow RCOO^- + H_2O$ **(3)**

$K = \dfrac{1}{K_b}$

* $NH_3 + H_3O^+ \longrightarrow NH_4^+ + H_2O$

$K = \dfrac{1}{K_a}$

3°) A l'équivalence :

n_0**(acide)** = n_0**(base)** $\Rightarrow C_A V_A = C_B V_B$

a- $CV_E = C'V'$. Or $C = C' \Rightarrow V_E = V' = 20mL$

b- Dosage **(1) et (2) :**

	H_3O^+ +	OH^- ⟶	$2H_2O$
t = 0	$C_A V_A$	$C_B V_B$	excès
téq	$C_A V_A - x$	$C_B V_B - x$	excès

À l'équivalence : H_3O^+ **et** OH^- limitant $\Rightarrow x = C_A V_A$

On obtient une solution contenant $[Na^+] = [Cl^-]$

C'est une solution de chlorure de sodium **NaCl** (sel neutre)

Cette solution est neutre car Na^+ et Cl^- sont inertes $\Rightarrow pH_E = 7$

Dosage de **RCOOH** par **NaOH (3)**

	RCOOH +	OH^- ⟶	$RCOO^-$ +	H_2O
t = 0	$C_A V_A$	$C_B V_B$	0	excès
téq	$C_A V_A - x$	$C_B V_B - x$	x	excès